(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

庁内整理番号

(11)特許出願公開番号

特開平5-307970

(43)公開日 平成5年(1993)11月19日

(51) Int.CL.5

識別記号

FI.

技術表示箇所

H 0 1 M 8/04

S

L

審査請求 未請求 請求項の数1(全 4 頁)

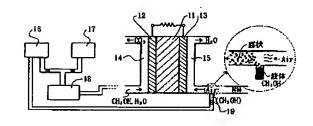
(21)出願番号	特願平4-110937	(71)出額人	591261509	
			株式会社エクォス・リサーチ	
(22) 出願日	平成4年(1992)4月30日		東京都千代田区外神田2丁目19番12号	
		(72) 発明者	谷崎 勝二	
		, ,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	東京都千代田区外神田2丁目19番12号	株
		-	式会社エクォス・リサーチ内	
		(72)発明者	小原 伸哉	
	·	(12/52/18	東京都千代田区外神田2丁目19番12号	#
			式会社エクォス・リサーチ内	VI
		7.4) Al-100 A	弁理士 光来出 良彦	
		(/4/10年入	开程工 儿末山 及廖	
	,			
	•		•	
		1 .		

(54)【発明の名称】 液体燃料電池

(57)【要約】

【目的】 液体燃料電池は、最大電流密度となる所定の 温度になるまで、起動してから時間がかかっていた。そ こで、構造が簡単でエネルギー損失がほとんどなく、起 動性のよい液体燃料電池を実現する。

【構成】 メタノールタンク16は燃料室14へメタノールを供給しているが、液体燃料電地の起動時には、空気室15に直接、メタノールを供給するようになっている。このため、空気極13でメタノールが直接燃焼することにより、液体燃料電池は急速に全体の温度が上昇し、短時間で最適運転温度で運転することができる。



10

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 燃料の供給を受ける負極と酸素の供給を受ける正極と該2つの電極間に介押された電解質とを有する燃料電池セルと、

燃料含有溶液を貯蔵するタンクと、

該タンクから前記燃料電池セルの負極に対し、燃料含有 溶液を供給するポンプと、

前配正極に連通する通風路に配設され、外部から酸素を 含有する気体を前配正極に供給する送風機と、

前記タンクから前記送風機及び正極との間の通風路に接続する燃料含有溶液供給路と、

前記タンクから前記燃料含有溶液供給路への燃料含有溶液の送出を制御するパルプと、

を備えたことを特徴とする液体燃料電池。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、起動性のよい液体燃料 電池に関する。

 $CH_2 OH + H_2 O \longrightarrow$

【0005】さらに、メタノー極2で発生した電子eでは外部回路6を通って空気極3に達して、前記水索イオンHで及び空気室5中の酸素と反応して水が生成される。生成された水は空気室5から排出される。これを化※

 $3/20_2 + 6H^+ + 6e^-$

[0007]

【発明が解決しようとする課題】従来、一般に燃料電池は起動性が他の電源に比べて悪いと言われている。この原因は主として燃料電池の電池性能が作動温度に大きく影響されているからである。この傾向は、液体を燃料とした液体燃料電池において顕著に現れている。例えば、図4に、温度60℃と25℃とした場合のメタノール燃料電池の単セル性能を、電流密度と電位との関係で示した。なお、この場合、電解液を2MH2 SO4 とし、燃料を2MCH。OHとした。図4から分かるように、単セル性能で比較した場合、室温(25℃)で0.4℃、24mA/cm²であるのに対して、60℃では0.4℃、59mA/cm²と電流密度が増大しており、室温では60℃の場合に比べて半分以下の性能しか得られていない。

【0008】即ち、低温では電気化学的な反応が遅く電流密度が小さくそのために出力電圧が低くなり、高温にすると電気化学的な反応が早くなり電流密度が大きくそのために出力電圧が高くなる。したがって、室温で液体燃料電池を起動させた場合には、最適な電流密度を得るための運転温度に達するまでには時間がかかり、起動性が悪い。

【0009】このような問題に対処するために、液体燃料電池とバッテリーをハイブリッド化し、液体燃料電池が見温して所定の性能が得られるまでの不足電力をパッテリーであるませか。

* [00.02]

【従来の技術】従来の液体燃料電池を図面に基づいて説明する。図1は従来の液体燃料電池の概念図であり、例えば燃料としてメタノールを使用した場合の液体燃料電池を示す。電解質1、例えば、硫酸水溶液、を介して負極であるメタノール極2と、正極である空気極3が互いに対向している。そのメタノール極2の背面は、燃料室1となっており、水タンク8及びメタノールタンク7から所定の濃度に調整混合された水とメタノールからなる燃料がポンプ9により供給されている。一方、空気極3の背面には送風機により空気が供給される空気室5を有している。

【0003】メタノール極2で、メタノールー水混合溶液が分解されて炭酸ガス CO_2 、水素イオン H^* 、電子 e^* になる。これを化学式で示せば次の式(1)のようになる。

[0004]

【化1】

→ CO₂ + 6 H⁺ + 6 e⁻ 式(1)

20※学式で示せば次の式 (2) のようになる。

[0006]

【化2】

→ 3 H₂ O 式(2)

して強制的に所定の温度まで昇温させる方式が提案されている。後者の技術として、例えば、特開平1-187776号公報に記載されるものがある。

【0010】しかしながら、これらの方式ではパッテリーや電熱ヒータを付加するため装置全体が大型化することや、これらの補機のために装置が複雑化したり、また、別のエネルギーを要するので、全体としてエネルギーの損失等といった問題がある。そこで本発明は、上記した問題点に鑑み、構造が簡単でエネルギー損失がほとんどなく、起動性のよい液体燃料電池を実現することを目的とする。

[0011]

【課題を解決するための手段】前記した問題点を解決するために、本発明は、燃料の供給を受ける負極と酸素の供給を受ける正極と該2つの電極間に介挿された電解質とを有する燃料電池セルと、燃料含有溶液を貯蔵するタンクと、該タンクから前記燃料電池セルの負極に対し、燃料含有溶液を供給するポンプと、前記正極に連通する通風路に配設され、外部から酸素を含有する気体を前記正極に供給する送風機と、前記タンクから前記送風機及び正極との間の通風路に接続する燃料含有溶液供給路と、前記タンクから前記燃料含有溶液供給路への燃料含有溶液の送出を制御するパルプとを備えたことを特徴とする液体燃料電池とするものである。

が昇温して所定の性能が得られるまでの不足電力をパッ 【0012】燃料電池の起勤時において正極に少量の燃 テリーで補う方式や、液体燃料電池に電熱ヒータを付加 50 料を直接供給することにより、正極で燃料が直接燃焼し

-394-

発熱することになる。このために、起動から短時間で燃 料電池が所定の温度に達し、最適運転温度で運転するこ とができる。空気極でのメタノールが直接燃焼すること*

CH₃ OH+ $3/2O_2 \rightarrow CO_2 + H_2 O + 726.5 \text{ Kj/mol}$

[0014]

【実施例1】本実施例1の液体燃料電池を図面に基づい て説明する。図2は本実施例1の液体燃料電池の概念図 であり、特に燃料としてメタノールを使用した場合の例 を示す。メタノール極12は、所謂ガス拡散電極により※

CH₃ OH+H₂ O —

【0016】また、空気極13においては、送風機によ り送風された空気に含まれる酸素と、電解質を介して空 気極13に到達した水素イオンと正負極を負荷等を介し て短絡することにより移動した電子により次の式(2)☆

 $3/20_2 + 6H^+ + 6e^-$

【0018】そして、メタノール権12、空気権13、 電解質11から燃料電池セルが構成されている。電解質 11、例えば、硫酸水溶液、を介して負極であるメタノ ール板12と、正板である空気板13が互いに対向して いる。水タンク17及びメタノールタンク16からはポ 20 ンプ18の混合溶液室にそれぞれ電動ポンプを介して連 通されており、この電動ポンプの作動、非作動を制御す ることにより、開閉バルブとして機能させている。メタ ノール極12のガス供給層の背面は燃料室14となって おり、ポンプ18の混合溶液室から燃料室14へは、ボ ンプ18の作動によりメタノール水溶液の燃料が供給さ れる。上記燃料室14に供給されるメタノール水溶液は 図示しない流路を通って、再びポンプ18の混合溶液室 に戻ってくる。そして、メタノール極12に供給される メタノール水溶液の濃度が所定の濃度になるように、上 30 記水タンク17及びメタノールタンク16からポンプ1 8 の混合溶液室にそれぞれ連鎖する電動ポンプを制御す

【0019】前記メタノールタンク16からは、さらに 空気室15にメタノールを直接供給するための配管が施 されており、液体燃料電池の起動時にパルプ19が開か れることにより、空気流とともにメタノールが繋状とな って空気室15に供給される。そのために空気極13で メタノールが直接燃焼されるので、前記式 (3) の発熱 反応が起こり、液体燃料電池が所定の温度、例えば、5 0~60℃に達する。この時点で、パルブ19を閉じ、 液体燃料電池として通常運転を行う。

【0020】上記パルブ19も電動ポンプにより構成さ れており、その作動、非作動を制御することにより開閉 パルプとして機能させている。なお、起動時のメタノー ル供給量の制御は、タイマによって、起動時から上記ポ ンプを通電する時間を制御することによって行ってい る。この場合、図示しない温度センサにより電解質11 または燃料電池のセルの雰囲気温度を検出して、この検 出温度に基づき、該ポンプを作動させる時間を変化させ 50

*による反応式は次の式(3)で示される。

[0013]

[4:3]

式(3)

※構成され、ガス供給層及び反応層とからなる。該メタノ ール極12に供給された、メタノール水溶液は次の式 (1) の反応を生ずる。

[0015]

【化4】

 $\longrightarrow CO_2 + 6H^+ + 6e^-$ 式(1)

☆の反応を生ずる。

[0017]

【化5】

式(2) → 3 H₂ O

るようにしてもよい。なお、本実施例1では、メタノー ルタンク16からパルプ19を介して、空気極13にメ タノールを供給しているが、ポンプ18の混合溶液室か らバルブ19を介して、メタノールを供給してもよい。

【0021】このように、本実施例1の液体燃料電池は 従来の液体燃料電池の構成に加えて、メタノールタンク 16から空気室15側に配管を敷設しただけのものであ り、その構成は極めてシンプルなものである。

[0022]

【実施例2】本実施例2の液体燃料電池を図面に基づい て説明する。図3は本実施例2の液体燃料電池の概念図 であり、実施例1における液体燃料電池において、メタ ノールタンク26からさらに電解質21へ配管を付加し て、メタノールを電解質21へ供給したものである。他 の構成は実施例1と同じである。

【0023】この液体燃料電池の起動時においては、空 気室25にパルブ29を開きメタノールを空気と共に霧 状に供給すると同時に、パルプ30を開きメタノールを 電解質21へ供給して、空気極23でのメタノールの直 接燃焼を行わせて、液体燃料電池を短時間に所定の温度 に昇温させる。以上、本発明の燃料電池は、主に燃料と してメタノールを用いたものについて説明したが、本発 明はメタノール燃料電池に限定されず、種々の液体燃料 電池に適用できるものである。

[0024]

【発明の効果】 始動時の昇温に要するエネルギー損失が ほとんどなく、構造が簡単で、短時間で昇温する起動性 のよい液体燃料電池を提供することができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】従来のメタノール燃料電池の概念図を示す。

【図2】本発明の実施例1のメタノール燃料電池の概念 図を示す。

【図3】本発明の実施例2のメタノール燃料電池の概念 図を示す。

【図4】メタノール燃料電池の単セル性能を示す図。

(4) 特開平5-307970 【符号の説明】 15, 25 空気室 11, 21 電解質 16, 26 メタノールタンク 12, 22 メタノール極 17, 27 水タンク 13, 23 空気極 18, 28 ポンプ 14, 24 燃料室 19, 29, 30 パルプ [図1] [図2] CH*OH* H*O [図4] [図3] (V) **%** 0. 8 (電解液:2M H₂SO₄) 然 料:2M CH₂OH) 位 0.6 60℃性能 0.4 0.2 25°C111E 70 (eA/co²) CH, OH, H, O 30~